19 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

® 公開特許公報(A) 平3-170643

®Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

43公開 平成3年(1991)7月24日

C 22 C 38/00 // H 01 F 1/053 303 D

7047-4K 7303-5E

H 01 F 1/04

Н

審査請求 有

発明の数 2 (全10頁)

図発明の名称 永久磁石用合金

②特 願 平2-206044

②出 願 昭58(1983)8月4日

@特 願 昭58-141850の分割

⑫発 明 者 藤 村 節 夫

大阪府三島郡島本町江川2丁目15-17 住友特殊金属株式

会社山崎製作所内

⑫発 明 者 佐 川 眞 人

大阪府三島郡島本町江川2丁目15-17 住友特殊金属株式

会社山崎製作所内

⑩発明者 松浦 裕

大阪府三島郡島本町江川2丁目15-17 住友特殊金属株式

会社山崎製作所内

勿出 願 人 住友特殊金属株式会社

②代理人 弁理士 加藤 朝道

最終頁に続く

大阪府大阪市中央区北浜 4 丁目 7 番19号

明 細 普 (全文訂正)

1. 発明の名称

永久磁石用合金

2. 特許請求の範囲

(1) 合金組成が原子百分比でR (下記R1 とR2 とからなる) 12.5~20%, R1 0.05~5%, B 4~20%, 残部実質的にFeから成り, 前記Feの一部を全組成に対して35%以下 (0 %を除く) の Coで 関換したことを特徴とする永久磁石用合金;

但し、R:はDy、Tb、Gd、Ho、Er、Ta、Ybの内 一程以上、R:はNdとPrの一種以上、又はNdとPr の合計が80%以上で残りがR:以外のYを包含す る希土類元素の少なくとも一種。

(2) 合金組成が原子百分比でR (下記R1 と R2 とからなる) 12.5~20%, R1 0.05~5%, B 4~20%, 下記の所定%以下の添加元素Mの一種以上(但し, Mとして二種以上の前記添加元素を含む場合は、M合量は当該添加元素のうち最大値を有するものの原子百分比以下), 残部実質的にFe

から成り、前記Feの一部を全組成に対して35%以下(0%を除く)のCoで置換したことを特徴とする永久磁石用合金;

但し、R₁ はDy、Tb、Gd、Ho、Er、Ta、Ybの内 一種以上、R₂ はNdとPrの一種以上、又はNdとPr の合計が80%以上で残りがR₁ 以外のYを包含す る希土類元素の少なくとも一種であり、添加元紫 M は下記の通り:

7. r

3.3%.

5 % .

H f 3.3%. Сг 4.5%. Иn 5%. N 1 8%. Ta 7%. 3.5%, GA Sn 1.5%. Sh 1%.

B1 5 % . Mo 5 . 2 % . Nb 9 % . A2 5 % .

3. 発明の詳細な説明

5.5%.

3%.

Ti

本発明は高価で質願希少なコバルトを多量に使用しない。希土類・鉄系高性能永久磁石材料に関する。

永久磁石材料は一般家庭の各種電気製品から、 自動車や通信器部品、大型コンピュータの周辺端 末機まで、幅広い分野で使われるきわめて近要な 電気・電子材料の一つである。近年の電気、電子 機器の高性能化・小型化の要求にともない、永久 磁石材料もまた高性能化が求められている。

現在の代表的な永久磁石材料はアルニコ、ハードフェライトおよび沿土類コバルト磁石である。 最近のコバルトの原料事情の不安定化にともない、コバルトを20~30重量%含むアルニコ磁石の需要は減り、鉄の酸化物を主成分とする安価ないードフェライトが磁石材料の主流を占めるようになった。一方、沿土類コバルト磁石は最大であるれず、コバルトを50~65重量%も含むうえ、布土類鉱石中にあまり含まれていないSmを多量に使用するため大変高価である。しかし、他の磁石に比型るため、競気特性が格段に高いため、主として小型で、付加価値の高い磁気回路に多く使われるようになった。

た (Appl. Phys. Lett. 23(11), 1973, 642 - 645)。

クロート(J. J. Croat) 等はNd, Prの軽希土類元素を用いたNdFe及びPrFeの超急冷リポンがIIc=7.5k0eを示すことを報告している。しかし、Brは5kG以下で(BII) aax は 3~4MG0e を示すにすぎない(Appl. Phys. Lett. 37. 1980, 1096, J. Appl. Phys. 53. (3) 1982, 2404 - 2406)。

このように、予め作成したアモルファスを熱処 理する方法と超急冷法の二つが、希土類・鉄系磁 石を得る最も有望な手段として知られていた。

しかし、これらの方法で得られる材料はいずれも消膜又は薄帯であり、スピーカやモータなどの一般の磁気回路に用いられる磁石材料ではない。さらにクーン (N. C. Koon)等は Laを加えることによって風希土 類元素を含有した Fe B 系合金の超急冷リボンを得て、(Fe c. s2 B o. 18) o. o Tb o. os La o. os の組成のリボンを熱処理することにより、Hc = 9k0eに達することを見出した(Br = 5 kG, Appl. Phys. Lett. 39 (10), 1981, 840 -

和土類コバルト磁石のような高性能磁石がもっと広い分野で安価に、かつ多量に使われるようになるためには、高価なコバルトを含まず、かつ 土類金属として、鉱石中に多量に含まれているネオジムやプラセオジムのような軽和土類元素を中 心成分とすることが必要である。

このような希土類コパルト磁石に代る永久磁石・材料の試みは、まず希土類・鉄二元系化合物についてなされた。

希土類・鉄系化合物は希土類コバルト系化合物と比べて存在する化合物の種類が少なく、また一般的にキュリー点も低い。そのため、希土類コバルト化合物の磁石化に用いられている鋳造法や扮末冶金的手法では、希土類鉄系化合物においては、従来いかなる方法も成功していない。

クラーク (A. E. Clark) はスパッタしたアモルファス Tb Fe2 が 4.2% で $30\,k$ 0e の高い保磁力 (ile) を有することを見出し、 $300\sim 350\%$ で熱処理することによって室温で ilc = $3.4\,k$ 0e。最大エネルギー 稜 ((Bii) a a x) = $7\,h$ G 0e を示すことを示し

842).

カ パ コ フ (L. Kabacoff) 等 は、 Fo B 系 合 金で ア モ ル フ ァ ス 化 が 容 易 に な る こ と に 注 目 し、 (Fe o. * B o. z) 1-x P f x (x = 0 ~ 0.3 原 子比) の 組 成 の 超 急 冷 リ ボ ン を 作 成 し た が , 室 温 で の H c は 数 0 e の レ ベ ル の も の し か 得 ら れ な か っ た (J. Appl. Phys. 53 (3) 1982、2255 ~ 2257)。

最近、永久雄石はますます過酷な環境 - たとえば、磁石の薄型化にともなう強い反磁界、コイルや他の磁石によって加えられる強い逆磁界、これ

らに加えて機器の高速化、高負荷化により高温度の環境ーにさらされることが多くなり、多くの用途において、特性安定化のために、一層の高保磁力化が必要とされる。(一般に永久磁石の1月c は温度上昇にともない低下する。そのため室温における1月c が小さければ、永久磁石が高温度に蘇されると減磁が起こる。しかし、室温における1月c が十分高ければ実質的にこのような減磁は起こらない。)

フェライトや希土類コバルト磁石では、高保磁力化を図るため、添加元素や異なる組成系を利用しているが、その場合一般に飽和磁化が低下し、(BII) max も低い。

本発明はかかる従来法の欠点を解消した新規な 実用永久磁石用合金を提供することを基本的目的 とする。

かかる観点より、本発明者等は先にR-Fe二元系をベースとして、キュリー点が高く、且つ窒温付近で安定な化合物合金ないしは磁石を作ることを目標とし、多数の系を探った結果、特にFoBR系

膜や超急冷リポンとはまったく異なる結晶性の X線回折パターンを示し、磁気異方性を有する 新規な磁気異方性を有する正方晶系結晶構造を 主相として有することを見出した(特願昭 58 -94878)。

これらのPoBR系, FoBRN 系合金のキュリー点は一般に 300℃前後~ 370℃であるが、さらにこれらの系においてFoを置換して50原子%以下のCoを含有する永久磁石用合金は、より高いキュリー点を有し、同一出版人により出願されている(FeCoBR系特類昭57-188683号、FoCoBRM 系特版昭58-5813号)。

本発明はさらに、前述のFeCoBR及びFeCoBRM 系合金磁石において得られる高いキュリー点と、これらとほぼ同等以上の高い最大エネルギー稜(BH) max を保有しさらにその温度特性、特にillcを向上せしめ得る永久磁石用合金を提供することを具体的目的とする。

本発明によれば、RとしてNdやPrなどの軽希土 類を中心としたFeCoBR及びFeCoBRM 系磁石用合金 化合物及び FeBRM 系化合物が砥石化に最適であることを見出した (特願昭 57 - 145072, 特願昭 57 - 200204)。

ここでRとはYを包含する希土類元素の内、少なくとも一種以上を示し、特にNd、Prの軽希土類元素が望ましい。Bはホウ素を示す。MはTi、Zr、lif、Cr、Mn、Ni、Ta、Ge、Sn、Sb、Bi、Mo、Nb、At、V、Wの内から選ばれた一種以上を示す。

この FeBR系 磁石 は実用に十分な 300℃以上のキュリー点を有し、且つ、RーFo二元系では従来成功していなかったフェライトや希土類コバルトと同じ粉末冶金的手法によって得られる。

またRとしてNdやPrなどの資源的に豊富な軽希 土類元素を中心組成とし、高価なCoやSmを必ずし も含有せず、従来の希土類コバルト磁石の最高特 性((BH)max=31MGOe) をも大幅に越える(BH)max 38MGOe以上もの特性を有する。

さらに、本発明者等はこれらFeBR系、FeBRM 系化合物合金ないしは磁石が従来のアモルファス薄

に、Rの一部として重希土類を中心としたR:としてDy、Tb、Cd、Ho、Br、Tm、Ybの内一種を含有することによって、FeCoBR系、FeCoBRM 系において高い(BH)max を保有したままiHc をさらに向上せしめた。

即ち,本発明による永久砥石用合金は次の通りである。

合金組成が原于百分比でR (下記R₁ とR₂ とからなる) $12.5\sim20\%$, R₁ $0.05\sim5\%$, B $4\sim20\%$, 残邸実質的にFeから成り、前記Feの一部を全組成に対して 35%以下 (0%を除く) の Coで置換したことを特徴とする永久 磁石用合金;

但し、RiはDy、Tb、Gd、Ho、Br、Tm、Ybの内 一程以上、R2はNdとPrの一種以上、又はNdとPr の合計が80%以上で残りがR1以外のYを包含す る希土類元素の少なくとも一種。

合金組成が原子百分比でR (下記 R 1 と R 2 と からなる) 12.5~20%, R 1 0.05~5%, B 4~20%, 下記の所定%以下の添加元素 M の一種以上(但し, M として二種以上の前記添加元素を含む

場合は、M合量は当該添加元素のうち最大値を有するものの原子百分比以下)、 残部実質的に Feから成り、前記 Feの一部を全組成に対して 35%以下(0%を除く)の Coで置換したことを特徴とする永久雖石用合金:

但し、R1 はDy、Tb、Gd、Ho、Er、Tm、Ybの内 一種以上、R2 はNdとPrの一種以上、又はNdとPr の合計が80%以上で残りがR1 以外のYを包含す る希土類元素の少なくとも一種であり、添加元紫 Mは下記の通り:

Τí	3%,	ZΓ	3.3%,
H f	3.3%,	Сr	4.5%,
Иn	5%,	N 1	0%.
Тa	7%,	Ge	3.5%,
Sn	1.5%,	Sb	1%,
Bi	5%,	Мо	5.2%,
Nb	9%,	N E	5%,
v	5.5%,	w	5%.

また、最終製品中には下記の数値以下の代表的な不純物が含有されてもよい。

た後成形焼結することによってもっとも効果的に実用永久磁石を得ることが可能である。

上記組成による永久磁石用合企は、特に最も効果的に用いた場合、即ち磁気異方性焼結永久磁石として用いた場合、最大エネルギー積(BH)max 20 MCOe以上を有したまま、保磁力illc 10kOe 以上を有する高性能磁石が得られる。

本発明の永久磁石用合金は窒温以上で磁気的に安定で、磁気異方性を有するFe(Co)-B-R正方晶化合物を含むものであれば、その形態は問わず、鋳塊あるいは粉体等の公知の形態の永久磁石用の素材の他、Fe(Co)-B-R正方晶化合物を含む任意の形態からなる永久磁石用材料をも包含する。

以下に本発明をさらに詳述する。

FoBR系合金を用いてなる磁石は前述の通り高い (BH) max を有するが、IIIc は従来の高性能磁石の代表であるSm2 Co17型磁石と同等程度 (5~10kOe)であった。

これは強い減磁界を受けたり、温度が上昇する

Cu	2%,	С	2%,
P	2 % .	C a	4%,
Иg	4%,	0	2%.
SI	5%,	S	2%.

但し、不鈍物の合計は5%以下とする。

これらの不純物は原料または製造工程中に混入することが予想されるが、上記限界量以上になると特性が低下する。これらの内、SIはキュリー点を上げ、また耐食性を向上させる効果を有するが、5%を越えるとIHc が低下する。Ca、MgはR原料中に多く含まれることがあり、またIHc を増す効果も有するが、製品の耐食性を低下させるため多強に含有するのは別ましくない。

なお、本発明においてポロン(B)は、従来の磁性材料におけるように、例えば非晶質合金作成時の非晶質化促進元素又は粉末冶金法における姫結促進元素として添加されるものではなく、本発明に係るR-Fe(Co)-B正方晶化合物の必須構成元素である(なお、CoはFeの一部を置換)。

本発明の新規な化合物に基づく合金は粉末化し

ことによって減磁されやすいこと、即ち安定性が良くないことを示している。磁石の illc は一般に温度上昇と共に低下する。例えば前述の 30 MGO e級の Sa2 Co₁₇ 型磁石や FeBR系磁石では 100℃ではおよそ5kO e程度の値しか保有しない。(表 4)

電算機用磁気ディスクアクチュエータや自動車用モータ等では強い減磁界や温度上昇があるため、このようなINCでは使用できない。高温においても尚一層の安定性を得るためには高いキュリー点を有すると共に室温付近でのINCの値をもっと大きくする必要がある。

また、室温付近においても、磁石の時間経過に よる劣化(経時変化)や衝撃や接触などの物理的 な提乱に対しても一般的にIHc が高い方が安定で あることがよく知られている。

以上のことから、本発明者等はFeCoBR成分系を中心に更に詳しい検討を行った結果、希土類元素中のDy、Tb、Gd、Ho、Er、Ta、Ybの内一種以上と、NdやPrなどの軽希土類元素等を組合わせることによって、FeBR系、FeCoBR系合金を用いた磁石

では得られなかった高い保磁力を得ることができ た。

更に、本発明よる成分系では、IHc の増大のみならず、減磁曲線の角形性の改善、即ち(BH)maxの一層増大の効果をも具備することが判った。

なお本発明者等はFeCoBR系合企を用いた磁石のillcを増大させるために様々の検討を行った結果、以下の方法が有効であることを既に知った。即ち、

- (1) R又はBの含有量を多くする。
- (2) 添加元業Mを加える。(FeCoBRM 系磁石)

しかしながら、R.又はBの含有量を増加する方法は、各々illc を増大するが、含有量が多くなるにつれてBrが低下し、その結果(Bll)max の値も低くなる。

また、添加元数MもlHc 増大の効果を有するが、添加量の増加につれて(BH)max が低下し飛躍的な改善効果には繋がらない。

本発明の永久磁石用合金においては、重希土類 を中心とする希土類元素 R (の含有と、R 2 とし

R₂ の和より成るが、RとしてYを包含し、Nd、Pr、La、Ce、Tb、Dy、No. Er、Eu、Sa、Gd、Pm、Tm、Yb、Luの希土類元素である。そのうちR: はDy、Tb、Gd、Ho、Er、Tm、Ybの七種のうち少なくとも一種を用い、R₂ は上記七種以外の希土類元 ※を示し、特に軽希土類の内NdとPrの合計を80%以上包含するものを用いる。(但し、Saは高価でありiHc を降下させるのでできる限り少ない方が好ましく、Laは不純物としてよく希土類企属中に含まれるがやはり少ない方が好ましい。)

これらRは純裕土類元素でなくてもよく,工業上入手可能な範囲で製造上不可避な不純物(他の希土類元素,Ca. Mg. Fe, Ti, C 、O 等)を含有するもので差支えない。

B (ホウ紫) としては、純ポロン又はフェロボロンを用いることができ、不純物としてAL, Si, C 等を含むものも用いることができる。

本発明の永久磁石用合金は、磁気異方性漿結永 久磁石として用いた場合(以下同様)、既述の R を R₁ と R₂ の合計として原子百分比で R₁ 0.05 てNd、Prを主体とすることと、さらにR、B、Coの所定範囲内の組成とに基づき、時効処理を能した場合のIRcの増大が顕著である。即ち、上記特定の組成の合金からなる磁気異方性旋結体に時効処理を施すと、Brの値を損ねることなくIHcを増大させ、さらに減磁曲線の角形性改善の効果もあり、(BII)max はほぼ同等かまたはそれ以上となり、その効果は顕著である。なお、R、B、Coの範囲と、(Nd、Pr又は両者)の量を規定することにより、時効処理がさらに著しく付加される。

即ち、本発明合金を用いることにより、(BII) max 20MGOe以上を保有したまま、Tc約 310~約 640℃かつiHc 10k0o 以上で示される十分な安定性を兼ね具え、従来の高性能磁石よりも広範な用途に適用し得る高性能磁石を提供できる。

(BH) max , 1Hc の最大値は各々40.6MGOe (表 2 , Na 17) , 20.0kOe (表 2 , Na 19) を示した。 本発明の永久磁石用合金に用いるRは、R1 と

~ 5 %. R 12.5~20%, B 4~20%, Co35%以下, 残部Feの組成において保磁力iHc 約10k0e 以上, 残留磁束密度Br 9 kG以上, 最大エネルギー積(BH) max 20MGOe以上の高保磁力・高エネルギー積を示す。

R 1 の 0.2~3 %, R 13~19%, B 5~11%, Co23%以下, 残部Peの組成は最大エネルギー發(BII) a a x 29 M CO e 以上を示し、好ましい範囲である。

また、R1 としてはDy. Tbが特に望ましい。

Rの量を12.5%以上としたのは、Rがこの量よりも少なくなると本系合金化合物中にPeが折出して保磁力が急激に低下するためである。Rの上限を20%としたのは、20%以上でも保磁力は10k0e以上の大きい値を示すがBrが低下して(BH)max 20MCOe以上に必要なBrが得られなくなるからである。

R1 の量は上述 R に置換することによって捉えられる。 R1 量は表 2 , Ma 2 に示すように値か 0.2%の置換でもHcが増加しており、さらに減強

曲線の角形性も改善され(BH) max が増加していることが判る。 R , 量の下限値は 1 H c 増加の効果と(BH) max 増大の効果を考慮して 0.05%以上とする (第 2 図参照)。 R , 量が増加するにつれて、 i H c は上昇していき (表 2 、 Ma 2 ~ 7)、(BH) max は 0.4%をピークとしてわずかずつ減少するが、例えば 3 %の置換でも (BH) max は 2 9 M CO c 以上を示している (第 2 図参照)。

安定性が特に要求される用途にはIHc が高いほど、すなわちR」を多く含有する方が有利であるが、しかしR」を構成する元素は沿上類鉱石中にもわずかしか含まれておらず、大変高価である。従ってその上限は5%とする。B量は、4%以下になるとIHc が10k0e 以下になる。またB量の増加もR量の増加と同じくIHc を増加させるが、Brが低下していく。(BH) ax 20MGOe以上であるためにはB20%以下が必要である。

本発明の永久磁石用合金では、35%以下のCoの含有により(Bll)max を高く保持しつつ温度特性が改善されるが、一般にFe合金にCoを添加すると、

りBrの温度係数(室温~ 140℃の平均値)は約 0.1%/℃以下になる。本発明のFoCoBR系合金を 用いた碓石はまた、常温普碓後の 100℃における 暴露テストでは、Sa2 Co17 碓石、或いはR1 成分 を含まないFoBR碓石と比べて極めて僅かな減យ率 を示し、安定性が大きく改善されている。

なおCoに関して同様の議論はFeCoBRM 系についても同様に成立ち、キュリー点増大の効果はMの添加元素により多少の変動があるが基本的傾向は同じである。

添加元素Mは1lic を増し、減磁曲線の角形性を増す効果があるが、一方その添加量が増すに従い、Brが低下していくため、(Bll) max 20 MGOe以上を有するにはBr 9 kG以上が必要であり、添加量の各々の上限は先述の値以下と定められる。 2 種以上のMを添加する場合のM合計の上限は、実際に添加された当該M元素の各上限値のうち最大値を有するものの値以下となる。例えばTI、N1、Nbを添加した場合には、Nbの 9 %以下となる。Mとしては、V、Nb、Ta、Mo、W、Cr、AL、Snが好まし

その添加量に比較してキュリー点が上昇するもの と逆に下降するものがあり添加効果を予測することは困難である。

本発明においてFeBR系中のFeの一部をCoで置換したときのキュリー点は、第1図に示す通りCoの置換量の増大に伴い徐々に増大する。Coの置換はわずか(例えば 0.1~1%)でもキュリー点増大に有効であり第1図に示すようにその置換量により約 310~約 640℃の任意のキュリー点をもつ合金が得られる。FeをCoで置換する場合、Co量の増大と共にIHc は減少傾向を示すが、当初(BH)maxは、減磁曲線の角形性が改善されるためやや増大する。

Co25%以下では、Coは他の磁気特性特に(BH)max に実質上影響を与えることなくキュリー点の増大に寄与し、特にCo23%以下では同等以上である。

Co含有量が 25% を越えると (Bil) max は低下していき 35% を越えるとさらに低下し, (Bil) max は 20 MGOeより低くなる。また, Co 5 % 以上の含有によ

い。なお、一部の M (Sb, Sn等) を除いて、 M の 添加量は凡そ 3 %以内が好ましく AUは 0.1~ 3 % (特に 0.2~ 2 %) が好ましい。

本発明の永久磁石用合金は最も効果的に実用永久磁石にするため焼結体とすることが好ましく、その場合平均結晶粒径は、FeCoBR系、FeCOBRM系、可能であるにある。100mの転回にあることができる。焼結は 900~1200℃の温度で行うことができる。焼結に供する合金粉末は 0.3~800℃で行うことができる。焼結に供する合金粉末は 0.3~80m(好ましくは 1~40m, 特に好ましくは 2~20m)の平均粒度のものが適当である。焼結条件等については、すでに同一出願人の出願に係る特願 昭 58-88373号、58-90039号に開示されてい

以下本発明の態 様及び効果について 実施 例に 従って説明する。 試料はつぎの工程によって作成 した。 (純度は重量%で表示)

- (1) 合金を商周波溶解し、水冷銅鋳型に鋳造、出発原料はFeとして純度 99.9%の磁解飲、Bとしてフェロボロン合金 (19.38 % B, 5.32% Al, 0.74% Si, 0.03% C, 残部Fe)、Rとして純度 99.7%以上(不純物は主として他の沿土類金属)を使用。 (Coは純度 99.9%の 電解 Coを使用)。
- (2) 粉砕、スタンプミルにより35メッシュスルーまでに粗粉砕し、次いでポールミルにより3時間 微粉砕(3~10㎞)。
- (3) 磁界 (10k0e) 中配向・成形 (1.5 t/cdにて 加圧)。
- (4) 旋結 1000~1200℃ 1時間Ar中, 旋結後放冷

得られた試料を加工研収後、電磁石型の磁石特性試験器によって磁石特性を調べた。 実施例1.

Rとして、Ndと他の希土類元素とを組合わせた 合金を作り、上記の工程により磁石化した。結果 を表1に示す。希土類元素Rの中でも、Mall~14 に示すようにDy、Tb、Ho等、1Hc 改善に顕著な効

(Na 12), Br (Na 13), Yb (Na 14) 等も同様の効果を有するが、Dy, TbはHc増大に効果が特に顕著である。R₁ の内、Dy, Tb以外の元素も10k0eを十分に越える1||c を有し、高い (Bil) max を有する。(Bil) max ≥ 30 MGOe級で、これほどの高いillcを有する磁石材料はこれまでにない。Ndに代えて、Prを用いても (Na 15) 或いは、 (Nd + Pr) をR₂ のうち80%以上としても (Na 18), (Bil) max 20 MGOe以上を示す。

第3 図に典型的なIllc を有する 0.8% Dy (表1, Na.8)の減磁曲線を示す。Pe-B-Nd系の例(表1, Na.*1)に比べてIllc が十分高くなっている機子が判る。

実施例3.

弦加元素 M として、純皮 99% の Ti, No. Bi, Mn, Sb, Ni, Ta, Sn, Ge, 98% の W, 99.9% の Al, 95% の Nif, また V として 81.2% の V を含むフェロバナジウム, Nbとして 87.8% の Nbを含むフェロニオブ, Crとして 61.9% の Crを含むフェロクロムおよび 2rとして 75.5% の 2rを含むフェロジ

果を有する元素 (R₁) が存在することが判った。なお、*を付したものは比較例を示す。またCo5%以上の含有により、Br温度係数は 0.1%/ で以下となることが表 1 から認められる。 実施例 2.

Nd、Prを中心とした軽希土類元素に、実施例 1 で挙げた希土類の種類及び含有量をもっと広汎に選んで合金を作数し、前述の方法で磁石化した。さらに、一層の IHc 増大効果を持たせるため、800~ 700℃× 2 時間、Ar中において熱処理を施した。結果を表 2 に示す。

表 2 、 Na * 1 はお土類として Ndだけを用いた比較例である。 Na 2 ~ Na 7 は Dyを Ndに 関換していった場合を示す。 Dy量の増加に伴ない IHc は次第に増大してゆくが (BH) max は 0.4% Dyのあたりで最高値を示す (なお第2図も参照)。

第 2 図によれば、Dyは 0.05% から効果を示し始め、 0.1%, 0.3% と増大に併い ilic への効果を増大する (第 2 図の機軸を log スケールに変換すると明瞭になる)。 Gd (Na 11), Ho (Na 10), Tb

ルコニウムを使用した。

これらを前記と同様の方法で合金化し、さらに 500~ 700℃で時効処理を行なった。結果を表 3 に示す。

FeCoBR系に添加元素Mを加えたPeCoBRM 系合金についても、十分に高いiHc が得られることが確かめられる。表3. Ma 1 の減磁曲線を第3 図曲線3 に示す。

(以下余白)

氨 2

<u>چ</u>	原子百分平如成(1)	Brの温度 低数 (V°C)	ilc(k0e)	Br (kG)	(BH) mar (HODe.)
-	Fe-8B-15Nd	0.14	11.4	12.3	34.0
~	Fe-10Co-6B-15Nd.	0.03	10.6	11.9	33.1
	Fe-8B-14.2Md-0.8Dy	91.0	18.1	12.0	34.2
	Fe-10Co-16Nd-1Dy	I	•	0	•
.5	Fe-10Co-108-5Nd-1Dy	1	< 5	< 5	¢ 5
9	Fe-10Co-17B-28Nd-2Dy	1	16.2	5.0	< 5
~	Fe-10Ca-88-13.2Nd-0.8Dy	0.03	14.4	11.8	34.0
~	Fe-20Ca-88-13.2Nd-0.8Dy	80.0	15.8	11.9	33.5
60	Fe-30Co-8B-13.2Nd-0.8Dy	0.02	10.8	11.7	32.2
2	Fe-40Co-8B-13.2Nd-0.8Dy	0.0	7.6	10.8	20.3
=	Fe-5Co-68-13.5Nd-1Dy	0.10	14.8	12.0	33.8
12	Fe-10Co-78-7Pr-7Nd-2La-0.5No	0.10	13.2	9.8	21.3
=	Fe-10Co-78-13Pr-2La-1fb	0.10	12.1	10.2	22.5
=	Fe-10Co-78-14Nd-1Gd-0.5Yb	0.03	14.3	10.9	26.0

試

		T	
No.	原子百分率组成(\$)	iHc(kOe)	(HB) (a0DK)
3 1	Fe-5Co-88-15Nd	11.1	33.4
2	Fe-5Co-88-14.8Nd-0.2Dy	11.6	35.8
3	Fe-5Co-88-14.6Nd-0.4Dy	12.0	37.2
4	Fe-5Co-88-14.2Nd-0.8Dy	13.3	33.8
5	Fe-5Co-88-13.8Nd-1.2Dy	14.9	31.9
6	Fe-5Co-8B-13.5Nd-1.5Dy	15.7	30.7
7	Fe-5Co-8B-12Nd-30y	18.8	29.4
8	Fe-10Ca-78-13.5Nd-1.5Dy	13.9	32.7
9	Fe-20Co-78-13.5Hd-1.5Dy	12.2	29.0
10	Fe-10Ca-88-14Nd-1Ha	12.4	33.8
11	Fe-10Ca-8B-14Xd-1Gd	11.4	31.8
12	Fe-10Ca-8B-14Nd-1Tb	14.6	33.8
13	Fe-10Ca-88-14Nd-1Er	12.8	30.3
14	Fe-10Co-88-14Nd-1Yb	11.6	34.1
15	Fe-8Co-88-14Pr-107	14.2	22.8
18	Fe-10Ca-8B-11Nd-2La-1Dy-1Gd	12.7	24.5
17	Fe-5Ca-78-13.5Nd-0.5Dy	11.3	40.6
18	Fe-5Co-7B-13.5Nd-1.5D7	18.2	34.8
19	Fe-5Ca-7B-14Nd-1.5D;	20.0	33.4
20	Fe-5Ca-78-13Hd-1Ce-1.5Dy	14.2	38.5

!

Na.	原子百分率組成(%)	iHc(kOe)	(BH)max (MGOe)
i	Fe-10Co-78-13.5Nd-1.5Dy-1Nb	12.8	34.5
2	Fe-20Co-78-13.5Nd-1.5Dy-1Nb	11.1	30.5
3	Fe-10Co-7B-13.5Nd-1.5Dy-4Nb	12.2	26.8
4	Fe-10Co-8B-13.5Nd-1.5Dy-1W	13.9	32.2
5	Fe-10Co-8B-13.5Nd-1.5Dy-1A1	14.1	30.8
6	Fe-10Co-88-13.5Nd-1.5Dy-1Ti	11.6	29.7
7	Fe-10Co-88-13.5Nd-1.5Dy-1V	12.6	28.8
8	Fe-10Co-88-13.5Md-1.5Dy-1Ta	12.1	31.2
9	Fe-10Co-88-13.5Nd-1.5Dy-1Cr	12.7	28.3
10	Fe-10Co-88-13.5Nd-1.5Dy-1No	13.3	31.1
11	Fe-10Ca-8B-13.5Nd-1.5Dy-1Mm	12.5	28.2
12	Fe-10Co-8B-13.5Nd-1.5Dy-1Ni	10.8	29.6
13	Fe-10Ca-8B-13.5Nd-1.5Dy-1Ge	11.3	27.3
14	Fe-10Ca-88-13.5Nd-1.5Dy-1Sn	14.8	21.5
15	Fe-10Co-88-13.5Nd-1.5Dy-0.5Sb	10.1	22.4
16	Fe-10Ca-8B-13.5Nd-1.5Dy-1Bi	11.8	27.5
17	Fe-10Co-88-13.5Nd-1.5Dy-1Zr	10.8	28.6

設

	室 温(22℃)		100 ℃	
	iHc(kOe)	(BH)max (MGOe)	iHc(kOe)	(BH) max (HCCe)
RCo(2-17型) 磁石	6.2	29.3	5.2	26.4
Fe-8B-15Nd	11.4	34.0	5.6	26.8

以上,本発明はFeを主体とし,またRとしても数額的に豊富であり工業上入手し易い希上類 R R を L した新規なFe(Co)~B-R 正方晶化合物を含む永久磁石用合金を提供するとは特に永久磁石用素材とし留ったあり,この合金は特に永久磁石用素 高磁気のであり,この合金は特に永久磁石の混合をしたまり。高保磁力、高工ネルギー積度結体永久磁石の提供も可能とした組合であり、しかも所定のR(R;、R2)を組入するとにより温度特性(特に保磁力)を高エネルFeのとにより温度特性(特に保磁力)のPeの一類(Bil) aax を保有したまま一層高め、かつFeの一

部をCoで置換することにより FeBR系に対してもキュリー点を高めることを違成でき、従って工業的にきわめて高い価値をもつものである。特に永久砥石材料としての利点は、従来の Sm - Co系と対比するとその主成分元素の点で極めて顕著である。

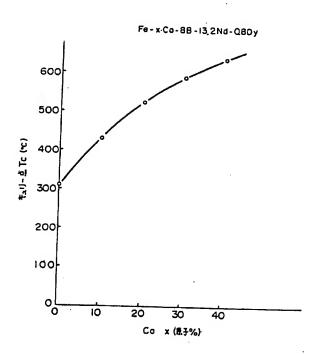
極めて有用である。

4. 図面の簡単な説明

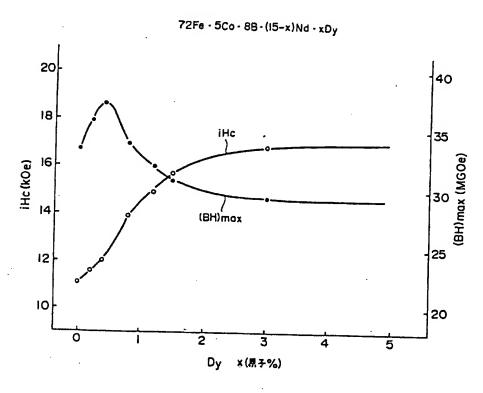
第1図は、本発明の一実施例においてFeをCoで置換した場合のCo含有量とキュリー点Tcの関係を示すグラフ、第2図は、本発明の一実施例においてNdをR1 元素Dyで置換した場合のDy含有量とINC、(BNI) max との関係を示すグラフ、第3図は、代表的実施例の減磁曲線を示すグラフを失々示す。

出願人 住友特殊金属株式会社 代理人 弁理士 加 縣 朝 道

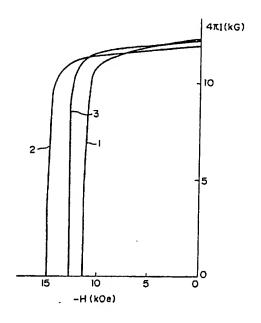
第 | 図



第2図



1.Fe-8B-15Nd &1 No. #1 2.Fe-20Co-8B-13.2Nd-Q8Dy &1 No. 8 3.Fe-10Co-7B-13.5Nd-L5Dy-1Nb &3 No.1



第1頁の続き

⑩発 明 者 山 本 日 登 志 大阪府三島郡島本町江川2丁目15-17 住友特殊金属株式 会社山崎製作所内

⑩発 明 者 戸 川 雅 夫 大阪府三島郡島本町江川2丁目15-17 住友特殊金属株式 会社山崎製作所内